

CORSO DI CHIMICA E PROPEDEUTICA BIOCHIMICA AUTOVALUTAZIONE N 3
TECNICO DI LABORATORIO BIOMEDICO

1) I seguenti composti danno soluzioni acide:

- bicarbonato di sodio (NaHCO_3)
- cloruro di sodio (NaCl)
- cloruro di ammonio (NH_4Cl)
- ammoniaca (NH_3)

2) I seguenti composti danno soluzioni basiche:

- carbonato di sodio (Na_2CO_3)
- cloruro di potassio (KCl)
- alcol metilico (CH_3OH)
- cloruro di ammonio (NH_4Cl)

3) Un indicatore di pH è:

- un acido o base debole il cui colore varia con la protonazione
- un acido o base forte il cui colore varia con la protonazione
- qualunque sostanza colorata solubile
- una molecola capace di reazioni di ossido riduzione